Université Abdelmalek Essaâdi Département de physique Faculté des Sciences

Tétouan

Année: 07 - 08

SMA / SMI

durée : 1 h30 min

## Rattrapage de Physique 1

## Mécanique (10 points) ::

Dans le plan xOy d'un repère  $(O, e_x, e_y, e_z)$ , un point P se déplace sur un cercle de rayon R et de centre I (R, 0,0). A l'instant t = 0, P se trouve en A (2R, 0, 0) et possède la vitesse positive  $\vec{V}_0$  (0,  $v_0$ , 0).

On désigne par r et  $\theta$  les coordonnées polaires de P.

- 1) Ecrire l'équation cartésienne du cercle (1pt)
- 2) Calculer en fonction de  $\theta$  et de ses dérivées successives par rapport au temps les composantes polaires des vecteurs vitesse et accélération de P dans le repère  $(O, \vec{e}_x, \vec{e}_\theta, \vec{e}_z)$  (2pts)
- Soit s l'abscisse curviligne de P (l'origine est en A).
- a) Donner l'expression de s en fonction de θ (1pt)
- b) Calculer en fonction de  $\theta$  et de ses dérivées successives par rapport au temps les composantes de  $\vec{\nabla}$  et de  $\vec{\gamma}$  dans cette base (2pts)
- c) Calculer les composantes polaires de  $\vec{T}$  et de  $\vec{N}$ . Retrouver dans ces conditions les composantes polaires de  $\vec{V}$  et de  $\vec{\gamma}$  (2pts)
- 4) On désigne par ω la vitesse angulaire de P, dont on suppose dans la suite qu'elle est constante.
- a) Donner en fonction de t, les expressions de θ puis de r (1pt)
- b) En déduire les expressions en fonction de t de  $\vec{V}$  et  $\vec{\gamma}$  dans la base de Frenet. (1pt)



## Thermodynamique (10 points):

Un système gazeux (supposé parfait,  $\gamma$ =1,4) effectue le cycle de transformations réversibles suivant :

- Une compression adiabatique
- Un réchauffement isochore
- Une détente adiabatique
- Une transformation isochore ramenant le système à son état initial.
- 1) Tracer schématiquement ces transformations sur un diagramme de Clapeyron (2pts)
- 2) Préciser le signe du travail (1pt)
- 3) Exprimer le rendement du cycle n, en fonction de T1, T2, T3 et T4 (3pts)
- 4) Donner les relations qui lient les températures et les volumes pour les deux transformations adiabatiques (2pts)
- 5) Exprimer  $\eta$  en fonction du rapport  $\alpha = \frac{V_1}{V_2}$ , et le calculer sachant que  $\alpha$ =7. (2pts)

"الغش أن ينفعك إلا في تحديي مستواك التعليميي"





Programmation C Algébre ours Résumés Xercices Contrôles Continus Langues MTU Thermodynamique Multimedia Economie Travaux Dirigés .= Chimie Organique

**▼ETUUP**